(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2003 年9 月25 日 (25.09.2003)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 03/078368 A1

(51) 国際特許分類7:

C07C 43/303

(21) 国際出願番号:

PCT/JP03/01559

(22) 国際出願日:

2003年2月14日(14.02.2003)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願2002-77412 2002年3月20日(20.03.2002) JP

(71) 出願人 /米国を除く全ての指定国について): 日本カーバイド工業株式会社 (NIPPON CARBIDE KOGYO KABUSHIKI KAISHA) [JP/JP]; 〒108-8466 東京都港区港南2丁目11番19号 Tokyo (JP).

- (72) 発明者; および
- (75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 三田 真哉 (MITA,Shinya) [JP/JP]; 〒930-0103 富山県 富山市 北代 2 3 5 4 2 Toyama (JP). 室谷 昌宏 (MUROTANI,Masahiro) [JP/JP]; 〒930-0901 富山県富山市 手屋 8 2 3 Toyama (JP). 小畑裕昭 (OBATA,Hiroaki) [JP/JP]: 〒937-0053 富山県 魚津市 村木町 1 0区 3 6 Toyama (JP).
- (74) 代理人: 石田 敬 , 外(ISHIDA,Takashi et al.); 〒105-8423 東京都港区虎ノ門三丁目 5番 1 号虎ノ門 3 7森 ビル 青和特許法律事務所 Tokyo (JP).
- (81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ,

/続葉有/

(54) Title: ASYMMETRIC TETRAALKOXYPROPANE DERIVATIVE

(54) 発明の名称: 非対称テトラアルコキシプロパン誘導体

$$R^{1}$$
—O—C H—C H_{2} —C H—O R^{2} (I)

(57) Abstract: An asymmetric 1,3,3-trialkoxy-1-propoxypropane represented by the formula (I): (I) wherein R¹ represents C₃H₇ and R² represents CH₃ or C₂H₅. It is a compound useful as, e.g., a material for pyrazole, pyrimidine, and the like, which are intermediates for medicines and agricultural chemicals.

(57) 要約:

式(I):

$$R^{1}$$
—O—C H—C H_{2} —C H—O R^{2} (I)
O R^{2} O R^{2}

(式中、R¹はC₃H₇を示し、R²はCH₃、C₂H₅を示す)

で表される医農薬中間体であるピラゾールやピリミジン等の原料などとして有用な化合物である非対称1,3,3ートリアルコキシー1-プロポキシプロパン。

O 03/078368

OM, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) 指定国(広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, SI, SK, TR), OAPI

特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR. NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

一 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

明細書

発明の名称

非対称テトラアルコキシプロパン誘導体

技術分野

本発明は、新規な非対称テトラアルコキシプロパン誘導体に関し、更に詳しくは、例えば医農薬中間体であるピラゾールやピリミジン等の原料などとして用いられている、高選択性及び高反応性の骨格形成剤として有用な新規なテトラアルコキシプロパン誘導体である、非対称1,3,3-トリアルコキシー1-プロポキシプロパンに関する。

背景技術

対称1, 1, 3, 3ーテトラアルコキシプロパンは公知であり、例えば以下の特許文献1には、1, 1, 3, 3ーテトラメトキシプロパン又は1, 1, 3, 3ーテトラアルコキシプロパンの物性値が記載されている。また、非対称1, 1, 3, 3ーテトラアルコキシプロパンに関しても、例えば以下の非特許文献1に、1, 3, 3ートリエトキシー1ー(nーブトキシ)プロパン又は1, 3, 3ートリエトキシー1ー(isoーブトキシ)プロパンの物性値が記載されている。

しかしながら、本発明の非対称テトラアルコキシプロパン誘導体である、1)1,3,3-トリメトキシ-1-(n-プロポキシ)プロパン、2)1,3,3-トリメトキシ-1-(iso-プロポキシ)プロパン、3)1,3,3-トリエトキシ-1-(n-プロポキシ)プロパン、4)1,3,3-トリエトキシ-1-(iso-プロポキシ)プロパンに関しては、上記の文献及

びケミカルアブストラクト (Chemical Abstract) には記載されておらず、また、本発明者等の知るかぎりでは、その他の文献にも記載されていないので、これらの化合物は新規な化合物であると考えられる。

また、特許文献1及び非特許文献1には、1,1,3,3ーテトラメトキシプロパン、1,1,3,3ーテトラエトキシプロパン等の製造方法が記載されている。これらの文献によれば、オルソギ酸エステル約3モルとエステルに対応するビニルエーテル1モルとから目的物である1,1,3,3ーテトラメトキシ(又はエトキシ)プロパンなどが合成されている。

前述の対称な1,1,3,3ーテトラメトキシプロパン及び1,1,3,3ーテトラエトキシプロパンは、医農薬中間体であるピラゾールやピリミジン等の原料などとして知られている(非特許文献1参照)。

しかし、例えば1,1,3,3ーテトラメトキシプロパンを合成するためには、オルソギ酸メチルと対応するビニルエーテルとしてメチルビニルエーテルを用いる必要があり、メチルビニルエーテルはガス状態であるので、実験室での合成は可能であるが、工業的に大量のメチルビニルエーテルなどを使用することは困難であった。

また、1,1,3,3-テトラエトキシプロパンの合成にはオル ソギ酸エチルと対応するエチルビニルエーテルを用いるが、エチル ビニルエーテルは沸点が36~37℃の特殊引火物であり、大量に使用 することはメチルビニルエーテルと同様に困難であった。

〔特許文献1〕

特開昭57-158735号公報 (1982)

〔非特許文献1〕

薬学雑誌82、第269~273頁(1962)

発明の開示

本発明者等は、例えば医農薬中間体であるピラゾールやピリミジンの原料などとして有用な高選択性及び高反応性の1, 1, 3, 3ーテトラアルコキシプロパン、特に1, 1, 3, 3ーテトラメトキシプロパンの従来の合成原料であるメチルビニルエーテルより沸点が高く、取り扱いやすい化合物を見出すことを目的に鋭意研究を行っていた。その結果、上記のような広範な利用が可能であり、且つ、沸点が55℃と高く工業的にも利用可能の化合物として骨格形成剤等の優れた性質を有する新規な非対称1, 3, 3ートリアルコキシー1ープロポキシプロパンが工業的に製造できることを見出し、本発明を完成した。

即ち、本発明に従えば式(I):

(式中、 R^1 はn-又はiso- C_3H_7 を示し、 R^2 は CH_3 、 C_2H_5 を示す)

で表される非対称 1, 3, 3 ートリアルコキシー 1 ープロポキシプロパンが提供される。

発明を実施する形態

以下本発明の実施の形態について詳しく説明する。

新規化合物である本発明の非対称 1,3,3-トリアルコキシー 1-プロポキシプロパンは前記式 (I)で表される化合物である。

本発明の非対称1,3,3-トリアルコキシー1ープロポキシプロパンは、例えば次のような反応式(II)に従って製造することができる。

$$R^{1}O-CH = CH_{2} + H-C-OR^{2}$$

$$R^{1}O-CH-CH_{2}-CH-OR^{2}$$

$$R^{1}O-CH-CH_{2}-CH-OR^{2}$$

$$OR^{2}$$

$$OR^{2}$$
(11)

(式中、R¹はC₃H₇を示し、R²はCH₃、C₂H₅を示す。)

本発明化合物の具体的な合成法としては、例えば次のような方法を挙げることができる。

即ち、例えば、ガラス製のフラスコ中に、ビニルエーテルを装入して加熱した後、反応触媒として、例えば無水塩化鉄(III)、三フッ化ホウ素、フッ化水素及び塩化第二水銀等のルイス酸化合物を、ビニルエーテル100 重量部に対して、好ましくは約0.5~2.0重量部添加し、攪拌しながら、例えばオルソギ酸のオルソエステルをビニルエーテル1モルに対して、約1.0~1.3モル添加し、例えば約0℃~40℃の温度で熟成反応させる。

反応終了後、反応混合物を減圧蒸留することにより、本発明に係る化合物である非対称1,3,3-トリアルコキシー1-プロポキシプロパンを留出させることができる。

実施例

以下に実施例をあげて本発明を更に詳しく説明するが、本発明を これらの実施例に限定するものでないことはいうまでもない。

実施例1

温度計及び撹拌装置を備えた300 mlの四つロフラスコにオルソギ酸トリメチル106.1 g (1.0モル)を仕込み、攪拌しながら無水塩化鉄 (III) 0.3 g (0.002モル)を加え、 $20\sim32$ の温度を保ちなが

ら、 $n-\mathcal{I}$ ロピルビニルエーテル81.8g (0.95モル)を5 時間かけて添加し、40℃に昇温し、2 時間熟成させた。その後、得られた反応液を減圧蒸留して、純度44%の1, 3, 3-トリメトキシー1-($n-\mathcal{I}$ ロポキシ) \mathcal{I} ロパン128.5g (収率31.1%)を得た。この留分は小型高速回転バンド式精密蒸留装置にてさらに精製して、ガスクロマトグラフィーの面積百分率で100%の上記化合物4.5gを得た(84℃、5.3×10⁻⁴ MPa)。

¹H-NMR分析 (CDCl₃, TMS, 200MHz)

13C-NMR分析 (CDCl₃, TMS, 200MHz)

 $\delta \text{ (ppm)}; \quad 10.6(\underline{C}H_3 - CH_2 - CH_2 - 0 -), \quad 23.0(CH_3 - \underline{C}H_2 - CH_2 - 0 -),$ $36.6(>CH - \underline{C}H_2 - CH <), \quad 52.7(\underline{C}H_3 - 0 -), \quad 52.8(2C, \underline{C}H_3 - 0 -), \quad 67.9(CH_3 - CH_2 - \underline{C}H_2 - 0 -), \quad 101.0(CH_3 - 0 - \underline{C}H(CH_3) - CH_2 - CH <), \quad 101.8(CH_3 - 0 - CH(OCH_3) - CH_2 - \underline{C}H <)$

<u>IR分析</u>

特性吸収体/cm-1	帰属	<u>強 度</u>
2939	C-H (逆対称伸縮)	vs
1116	C-0 (伸縮振動)	vs
1386	C-H (面内変角振動)	m
905	指紋領域	w

実施例2

温度計及び撹拌装置を備えた300 mlの四つロフラスコにオルソギ酸トリメチル106.1g(1.0モル)を仕込み、攪拌しながら無水塩化鉄(III)0.3g(0.002モル)を加え、 $20\sim32$ $^{\circ}$ の温度を保ちなが

ら、iso-プロピルビニルエーテル81.8g (0.95モル)を5時間かけて添加し、40℃に昇温し、2時間熟成させた。その後、反応液を減圧蒸留して、純度80%の1, 3, 3-トリメトキシ-1-(iso-プロポキシ)プロパン<math>82.1g (収率36.0%)を得た。さらに、この留分を小型高速回転バンド式精密蒸留装置にて精製して、ガスクロマトグラフィーの面積百分率で100%の上記化合物5.4gを得た(86℃、 8.0×10^{-4} MPa)。

¹H-NMR分析 (CDCl₃, TMS, 200MHz)

 $\delta \text{ (ppm)}; \quad 1.15 \quad 1.22(\text{d}, \text{ J=6.0 Hz}, \text{ 6H}, \text{ C\underline{H}_3-$CH($\underline{CH}_3$)$-0-$), \quad 1.\\ 19(\text{m}, \text{ 1H}, \text{ >CH-\underline{CH}_2-$CH<$}), \quad 3.31(\text{s}, \text{ 3H}, \text{ C\underline{H}_3-0-$)}, \quad 3.33(\text{s}, \text{ 3H}, \text{ C\underline{H}_3-0-$)}, \quad 3.34(\text{m}, \text{ 3H}, \text{ C\underline{H}_3-0-$)}, \quad 3.86(\text{m}, \text{ 1H}, \text{ C$H}_3$-$\underline{CH-$CH($CH}_3$)$-$0$-$), \\ 4.62(\text{t}, \text{ J=11.7}, \text{ 1H}, \text{ C$H}_3$-0-$\underline{CH}($0$CH}_3$)$-$CH$_2$-$CH<$), \quad 4.49(\text{t}, \text{ J=12.1}, \text{ 1H}, \text{ C$H}_3$-0-$CH($0$CH}_3$)$-$CH$_2$-$CH<$), \ .$

13C-NMR分析 (CDC13, TMS, 200MHz)

$$\begin{split} \delta \text{ (ppm)}; & 22.1 \text{ (\underline{C}H}_3$-$CH(CH_3$)-$0-$), & 37.0(>CH-$\underline{C}$H}_2$-$CH<$), & 51.6 \\ \text{, } 52.7, & 53.0(\underline{C}H}_3$-$0-$), & 69.1($CH}_3$-$\underline{C}$H(CH}_3$)-$0-$), & 99.2($CH}_2$-$0-$\underline{C}$H(0CH}_3$)-$CH}_2$-\underline{C}H<$), & 101.9($CH}_3$-$0-$CH(0CH}_3$)-$CH}_2$-\underline{C}H<$), & 101.0($CH}_3$-$0-\underline{C}H(CH}_3$)-$CH}_2$-$\underline{C}$H<$), & 101.8($CH}_3$-$0-$CH(0CH}_3$)-$CH}_2$-$\underline{C}$H<$), & 101.8($CH}_3$-$0-$CH(0CH}_3$)-$CH$_2$-\underline{C}H<$), & 101.8($CH}_3$-$0-$CH(0CH}_3$)-CH_2$-$\underline{C}$H<$), & 101.8($CH}_3$-$0-$CH(0CH}_3$)-$CH$_2$-\underline{C}H<$), & 101.8($CH}_3$-$0-$CH(0CH}_3$)-CH_2$-$\underline{C}$H<$), & 101.8($CH}_3$-$0-$CH(0CH}_3$)-$CH<$), & 101.8($CH}_3$-$0$$

·IR分析

特性吸収体/cm-1	<u>帰属</u>	<u>強</u> 度
2974	C-H (逆対称伸縮)	vs
1113	C-0 (伸縮振動)	vs
1383	C-H (面内変角振動)	m
905	指紋領域	737

実施例3

温度計及び撹拌槽値を備えた300 m1の四つロフラスコにオルソギ酸トリエチル148.1g (1.0モル)を仕込み、攪拌しながら無水塩化

鉄(III) 0.3g(0.002モル)を加え、温度 0 \mathbb{C} を保ちながら、n ープロピルビニルエーテル81.5g(0.95モル)を 5 時間かけて添加し、そのまま 1 時間熟成させた。その後、反応液を減圧蒸留して、純度 39% 0.1 0.1 0.2 0.3 0.3 0.4 0.5 0.4 0.5 0.

¹H-NMR分析 (CDCl₃, TMS, 200MHz)

 $\delta \text{ (ppm)}; \quad 0.93(\text{t}, \text{ J=14.9 Hz}, \text{ 3H, } \text{ $C\underline{H}_3$-CH}_2$-$C$-$D_1$-$1.20(\text{t}), \\ \text{J=14.3Hz}, \quad 9\text{H, } \text{ $C\underline{H}_3$-CH}_2$-$O^-$), \quad 1.61(\text{m}, \text{ 2H, } \text{ CH}_3$-$C$H}_2$-C-C-D_1-C-C-D_2-C-C-C-D_2-C-D_3-C-D_2-C-D_3-C-D_2-C-D_3-C-D_2-C-D_3-D_3-$$

¹³C-NMR分析 (CDCl₃, TMS, 200MHz)

 δ (ppm); 10.7($\underline{C}H_3 - CH_2 - CH_2 - O-$), 15.4($\underline{C}H_3 - CH_2 - O-$), 23.2(C $H_3 - \underline{C}H_2 - CH_2 - O-$), 38.2(>CH- $\underline{C}H_2 - CH<$), 61.3(CH₃- $\underline{C}H_2 - O-$), 67.6(CH $_3 - \underline{C}H_2 - \underline{C}H_2 - O-$), 100.3(>CH-CH₂-CH<)

IR分析

特性吸収体/cm-1	帰属	<u>強 度</u>
2976	C-H (逆対称伸縮)	vs
1116	C-0 (伸縮振動)	vs
1376	C-H (面内変角振動)	m
590	指紋領域	w

実施例4

so-プロピルビニルエーテル81.5g(0.95モル)を5時間かけて添加し、そのまま1時間熟成させた。その後、反応液を減圧蒸留して、純度73%の1,3,3-トリエトキシー1-(iso-プロポキシ)プロパン133.2 g(収率42%)を得た。さらに、この留分を小型高速回転バンド式精密蒸留装置にて精製したが、純粋なものは得られなかった(<math>111 $^{\circ}$ $^{\circ$

¹H-NMR分析 (CDCl₃, TMS, 200MHz)

δ (ppm); 1.16, 1022(m, 9H, $Ω_{H_3} - Ω_{H_2} - 0 - Ω_{H_3}$

1. $20(m, 6H, CH_3-CH(CH_3)-0-)$, 1. $93(m, 1H, >CH-CH_2-CH<)$, 3. $51(m, 2H, CH_3-CH_2-0-)$, 3. $58(m, 4H, CH_3-CH_2-0-)$, 3. $87(m, 1H, CH_3-CH_2-0-)$, 4. $64(t, J=11.7Hz, 2H, >CH-CH_2-CH<)$

13C-NMR分析 (CDCl₃, TMS, 200MHz)

 $\delta \text{ (ppm) ; } 15.4(\underline{\text{CH}}_3-\text{CH}_2-0-), 22.3, 23.3(\underline{\text{CH}}_3-\text{CH}(\underline{\text{CH}}_3)-0-), \\ 38.9(\text{CH}_3-\underline{\text{CH}}(\text{CH}_3)-0-), 60.2, 61.2, 61.5, (\text{CH}_3-\underline{\text{CH}}_2-0-), 68.7(\text{CH}_3-\underline{\text{CH}}(\text{CH}_3)-0-), 98.8(\text{CH}_3-\text{CH}_2-0-\text{CH}(\text{OCH}_2\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}<), 100.4(\text{CH}_3-\text{CH}_2-0-\text{CH}(\text{OCH}_2\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}<))$

IR分 析

特性吸収体/cm-1	帰属	<u>強</u> 度
2976	C-H (逆対称伸縮)	vs
1116	C-0 (伸縮振動)	vs
1376	C-H (面内変角振動)	m
590	指紋領域	787

実施例5

温度計及び撹拌装置を備えた300 mlの四つロフラスコにオルソギ酸トリエチル148.1g(1.0モル)を仕込み、攪拌しながら無水塩化鉄(III)0.3g(0.002モル)を加え、温度 0 \mathbb{C} を保ちながらiso-プロピルビニルエーテル81.5g(0.95モル)を5 時間かけて添加し

、そのまま 1 時間熟成させた。その後、反応液を減圧蒸留して、純度 47% の 1 、 3 、 3 - トリエトキシー 1 - 1 (1 so - 1 - 1 に 1 プロパン 135 . 1 g(収率 1 27%)を得た。さらに、この留分を小型高速回転バンド式精密蒸留装置にて精製して、ガスクロマトグラフィーの面積百分率で 100% の上記化合物 10 の 10 が得られた(111% 、10 の 10 の 10 の 10 の 10 の 10 の 10 が得られた(111% 、10 の 10 の 10 の 10 の 10 が得られた(111% の 10 の 1

発明の効果

本発明に係る非対称1,3,3-トリアルコキシー1ープロポキシプロパンは、医農薬中間体であるピラゾールやピリミジンの原料などに用いられる高選択性および高反応性の骨格形成剤として有用である。

請 求 の 範 囲

1. 式(I):

(式中、 R^1 はn-又は $iso-C_3H_7$ を示し、 R^2 は CH_3 、 C_2H_5 を示す)

で表される非対称 1,3,3ートリアルコキシー1ープロポキシプロパン。

- 2. 式 (I)においてR²がCH₃である請求項1に記載の1,3
- , 3-トリメトキシ-1- (n-又は iso-プロポキシ) プロパン
- 3. 式 (I)においてR²がC₂H₅である請求項1に記載の1, 3
- , 3-トリエトキシ-1- (n-又は iso-プロポキシ) プロパン

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/JP03/01559

A. CLASS	SIFICATION OF SUBJECT MATTER C1 ⁷ C07C43/303		
1	01 00,043,003		
According to	o International Patent Classification (IPC) or to both na	ational classification and IPC	
	S SEARCHED		
Minimum do	ocumentation searched (classification system followed Cl ⁷ C07C43/00	by classification symbols)	
			<u>-</u>
Documentat	ion searched other than minimum documentation to the	e extent that such documents are included	in the fields searched
	ata base consulted during the international search (nam	e of data base and, where practicable, sea	rch terms used)
REGI	STRY(STN), CA(STN)		
į			
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where ap	propriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
х	KOBAYASHI, Eiji, Several read vinyl ethers and their deriva of 1,1,3,3-tetraalkoxy-propar 1962, Vol.82, pages 269 to 27	atives. I. Syntheses ne, Yakugaku Zasshi,	1-3
х	BREDERECK, Hellmut et al., Formamide reactions. VIII. A new pyrimidine synthesis, Chem. Ber., 1957, Vol.90, pages 942 to 952		1-3
х	US 4410733 A (BASF AG), 18 October, 1983 (18.10.83), & JP 57-158735 A & EP	58928 A1	1-3
Furth	er documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.	
* Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance earlier document but published on or after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered novel or cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family "E" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is document of particular relevance; the claimed invention cannot			
. 28 M	lay, 2003 (28.05.03)	17 June, 2003 (17.0	06.03)
	nailing address of the ISA/ nese Patent Office	Authorized officer	
Facsimile N	о.	Telephone No.	

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1998)

A. 発明の原	 蚤する分野の分類(国際特許分類(IPC))		
	1 ⁷ C 0 7 C 4 3 / 3 0 3	•	
	てった分野 こうしゅう		
調査を行った頃 	是小限资料(国際特許分類(IPC))		
Int. C	1 ' C 0 7 C 4 3 / 0 0		·
最小限資料以外	トの資料で調査を行った分野に含まれるもの		
国際調査で使用	目した電子データベース(データベースの名称、	調査に使用した用語)	
	REGISTRY (STN), CA (ST	1)	
引用文献の			関連する
カテゴリー*			請求の範囲の番号
X	KOBAYASHI, Eiji , Sevaral reaction		1-3
	and their derivatives. I. Synthes propane, Yakugaku Zasshi, 1962, V		
	propane, randgand Zassiii, 1902,	701. 02, p. 209 273	
X	BREDERECK, Hellmut et al., Formami	de reactions. VIII. A new	1-3
	pyrimidine synthesis, Chem. Ber.,	1957, Vol. 90, p. 942-952	
v	UC 4410700 A/DACD A1 11 1	01/1000 10 10	
X	US 4410733 A(BASF Aktiengesellsch & JP 57-158735 A & EP 58928 A1	naft) 1983. 10. 18	1-3
	& J1 01 100130 A & E1 30320 A1		
		·	
□ C欄の続き	さにも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関する別	紙を参照。
* 引用文献の		の日の後に公表された文献	
「A」特に関連 もの	車のある文献ではなく、一般的技術水準を示す	「T」国際出願日又は優先日後に公表さ	
	頁日前の出願または特許であるが、国際出願日	出願と矛盾するものではなく、系 の理解のために引用するもの	的の原理又は理論
以後にな	☆表されたもの	「X」特に関連のある文献であって、当	
	E張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 は他の特別な理由を確立するために引用する	の新規性又は進歩性がないと考え 「Y」特に関連のある文献であって、≧	
文献(理	里由を付す)	上の文献との、当業者にとって自	明である組合せに
	にる開示、使用、展示等に言及する文献 頁日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願	よって進歩性がないと考えられる 「&」同一パテントファミリー文献	らもの
		「包」間「ハリンドンテニター文献	
国際調査を完了	「した日 28.05.03	国際調査報告の発送日 17.05.0	13
国際調査機関の	D名称及びあて先	 特許庁審査官(権限のある職員)	44 0210
日本国	国特許庁(ISA/JP)	竹計川番金官(権限ののる順員)	4H 8318
	郵便番号100−8915 B千代田区霞が関三丁目4番3号	泰式來見 02-2501 1101	rb/4 0 4 4 0
水水 旬	P! V円	電話番号 03-3581-1101	内線 3443